



**УПРАВЛЕНИЕ ОБРАЗОВАНИЯ
АДМИНИСТРАЦИИ
МУНИЦИПАЛЬНОГО ОБРАЗОВАНИЯ КРАСНОАРМЕЙСКИЙ РАЙОН**

ПРИКАЗ

« 18 » ноября 2024 г.

станция Полтавская

№ 2194

**Об организации работы
межшкольного консультационного пункта
по подготовке к единому государственному экзамену
по химии на 2024-2025 учебный год**

В соответствии с планом работы управления образования администрации муниципального образования Красноармейский район по реализации основных (значимых) мероприятий в 2024 году, с планом подготовки выпускников средних общеобразовательных учреждений к государственной итоговой аттестации в 2024-2025 учебном году, руководствуясь Положением об управлении образования, утвержденным Решением Совета депутатов муниципального образования Красноармейский район от 24 апреля 2024 года № 61/8 п р и к а з ы в а ю:

1. Директору районного информационно-методического кабинета при управлении образования (Романова Н.П.), руководителю районного методического объединения учителей химии (Минко Т.С.), тьютору ЕГЭ по химии (Михайлова И.В.) организовать работу районного межшкольного консультационного пункта (далее – МКП) по химии на 2024-2025 учебный год с 23 ноября 2024 года еженедельно по субботам в 12.00 часов в МБОУ СОШ № 1 имени Дудина Николая Максимовича Героя Советского Союза.

2. Директорам муниципальных общеобразовательных организаций:

2.1. обеспечить явку выпускников школ, выбравших химию для сдачи в форме ЕГЭ и учителей – консультантов для занятий в межшкольном консультационном пункте (Приложение 1);

2.2. назначить сопровождающих, возложив на них ответственность за жизнь и здоровье учащихся во время пути следования и в период проведения консультаций;

2.3. предусмотреть стимулирующие надбавки педагогам, участвующим в работе МКП (Приложение 1);

2.4. назначить педагогов-предметников, ответственных за контроль посещаемости занятий в межшкольном консультационном пункте и предоставление информации о посещаемости в управление образования.

3. Директору муниципального бюджетного общеобразовательного

учреждения средней общеобразовательной школы № 1 имени Дудина Николая Максимовича Героя Советского Союза (Братикова Л.Ф.):

3.1. создать все необходимые условия для проведения консультаций;

3.2. обеспечить готовность аудиторий к проведению консультаций в соответствии с санитарно-эпидемиологическими рекомендациями Роспотребнадзора по организации работы ОО в условиях сохранения рисков распространения новой коронавирусной инфекции (COVID - 19);

4. Контроль за выполнением данного приказа возложить на директора районного информационно-методического кабинета при управлении образования Н.П. Романову.

5. Приказ вступает в силу со дня его подписания.

Начальник управления
образования администрации
муниципального образования
Красноармейский район



И.В. Беляева

План работы
межшкольного консультационного пункта по химии с учащимися
11 классов для подготовки к ЕГЭ в 2024 – 2025 учебном году
(занятия по субботам в 12.00)

№	Содержание деятельности	Задания ЕГЭ	Дата	Ответственные	Д/з
1.	Вводное занятие. Важнейшие окислители и восстановители. ОВР с участием соединений марганца, неорганических и органических веществ. Реакции ионного обмена.	29,30	23.11	И.В. Михайлова, сош 11	Задания 29-30 ЕГЭ
2.	ОВР с участием соединений хрома, неорганических и органических веществ. Реакции ионного обмена.	29,30	30.11	И.В. Михайлова сош 11	Задания 29-30 ЕГЭ
3.	Характерные химические свойства простых веществ – металлов: щелочных, щёлочноземельных, магния, алюминия; переходных металлов: меди, цинка, хрома, железа. Характерные химические свойства простых веществ – неметаллов: водорода, галогенов, кислорода, серы, азота, фосфора, углерода, кремния. Характерные химические свойства оксидов: основных, амфотерных, кислотных. Характерные химические свойства оснований и амфотерных гидроксидов. Характерные химические свойства кислот. Характерные химические свойства солей: средних, кислых, основных; комплексных (на примере гидроксосоединений алюминия и цинка). Электролитическая диссоциация электролитов в водных растворах. Сильные и слабые электролиты. Реакции ионного обмена.	1,2,3, 6	07.12	Т.С. Минко сош 7	Задания 1,2,3,6, 29-30 ЕГЭ
4.	Классификация неорганических веществ. Номенклатура неорганических веществ (тривиальная и международная). Характерные химические свойства неорганических веществ: – простых веществ – металлов: щелочных, щёлочноземельных, магния,	Задание 5,4,7	14.12	Серенко Е.И. сош 18	Задания 7, 29- 30 ЕГЭ

	алюминия, переходных металлов (меди, цинка, хрома, железа); – простых веществ – неметаллов: водорода, галогенов, кислорода, серы, азота, фосфора, углерода, кремния; – оксидов: основных, амфотерных, кислотных; – оснований и амфотерных гидроксидов; – кислот; – солей: средних, кислых, основных; комплексных (на примере гидроксосоединений алюминия и цинка).				
5.	Характерные химические свойства неорганических веществ: – простых веществ – металлов: щелочных, щёлочноземельных, магния, алюминия, переходных металлов (меди, цинка, хрома, железа); – простых веществ – неметаллов: водорода, галогенов, кислорода, серы, азота, фосфора, углерода, кремния; – оксидов: основных, амфотерных, кислотных; – оснований и амфотерных гидроксидов; – кислот; – солей: средних, кислых, основных; комплексных (на примере гидроксосоединений алюминия и цинка).	Задание 8	21.12	Заварин В.А. сош 39	Задания 8,29-30 ЕГЭ
6.	Взаимосвязь неорганических веществ.	Задание 9	28.12	Королёва И.Н. сош 10	Задания 9, 29-30 ЕГЭ
7.	Реакции, подтверждающие взаимосвязь различных классов неорганических веществ. Соединения железа. Реакции, подтверждающие взаимосвязь различных классов неорганических веществ. Соединения щелочных и щелочно-земельных металлов.	Задания 31	11.01	Чуприна Е.В. сош 6	Задания 31ЕГЭ
8.	Реакции, подтверждающие взаимосвязь различных классов неорганических веществ. Соединения хрома. Реакции, подтверждающие взаимосвязь различных классов неорганических веществ. Соединения алюминия и цинка.	Задания 31	18.01	Прокопенко Е.М, сош 28	Задания 31 ЕГЭ
9.	Классификация органических веществ. Номенклатура органических веществ (тривиальная и международная) Теория строения органических соединений: гомология и изомерия (структурная и пространственная). Взаимное влияние атомов в молекулах. Типы связей в молекулах органических веществ. Гибридизация атомных орбиталей углерода. Радикал. Функциональная группа.	Задания 10,11	25.01	Кравцова Е.В. сош 9	Задания 10,11,31
10.	Характерные химические свойства углеводородов: алканов,	Задание 12	01.02		12, 29-31

	циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и гомологов, бензола, стирола). Основные способы получения углеводородов (в лаборатории). Характерные химические свойства предельных одноатомных и многоатомных спиртов, фенола. Характерные химические свойства альдегидов, предельных карбоновых кислот, сложных эфиров. Основные способы получения кислородсодержащих органических соединений (в лаборатории).				
11.	Характерные химические свойства азотсодержащих органических соединений: аминов и аминокислот. Важнейшие способы получения аминов и аминокислот. Биологически важные вещества: жиры, углеводы (моносахариды, дисахариды, полисахариды), белки.	Задание 13	08.02		13, 29-31
12.	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и гомологов бензола, стирола). Важнейшие способы получения углеводородов. Ионный (правило В.В. Марковникова) и радикальные механизмы реакций в органической химии.	Задание 14	15.02		14,29-31
13.	Характерные химические свойства предельных одноатомных и многоатомных спиртов, фенола, альдегидов, карбоновых кислот, сложных эфиров. Важнейшие способы получения кислородсодержащих органических соединений.	Задание 15	22.02		15,29-31
14.	Взаимосвязь углеводородов, кислородсодержащих и азотсодержащих органических соединений. Реакции, подтверждающие взаимосвязь органических соединений.	Задание 16,32	01.03		Задания 16, 29-32
15.	Классификация химических реакций в неорганической и органической химии. Скорость реакции, её зависимость от различных факторов.	Задания 17,18	07.03		16-18,32
16.	Реакции окислительно-восстановительные. Электролиз расплавов и растворов (солей, щелочей, кислот). Обратимые и необратимые химические реакции. Химическое равновесие. Смещение равновесия под действием различных факторов.	Задания 19,20,22	15.03		19-22,32
17.	Качественные реакции на неорганические вещества и ионы. Качественные реакции органических соединений. Правила работы в лаборатории. Лабораторная посуда и оборудование. Правила безопасности при работе с едкими, горючими и токсичными веществами, средствами бытовой химии. Научные методы исследования химических веществ и превращений. Методы разделения смесей и очистки веществ. Понятие о металлургии: общие способы получения металлов. Общие	Задания 24,25	22.03		24,25,32

	научные принципы химического производства (на примере промышленного получения аммиака, серной кислоты, метанола). Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия. Природные источники углеводов, их переработка. Высокомолекулярные соединения. Реакции полимеризации и поликонденсации. Полимеры. Пластмассы, волокна, каучуки				
18.	Расчёты с использованием понятий «растворимость», «массовая доля вещества в растворе». Расчёты массы (объёма, количества вещества) продуктов реакции, если одно из веществ дано в избытке(имеет примеси). Расчёты массы (объёма, количества вещества) продукта реакции, если одно из веществ дано в виде раствора с определённой массовой долей растворённого вещества. Расчёты массовой или объёмной доли выхода продукта реакции от теоретически возможного. Расчёты массовой доли (массы) химического соединения в смеси. Задачи на растворимость.		05.04	И.В. Михайлова сош 11	Задания 33 ЕГЭ
19.	Задачи на кристаллогидраты.		12.04	Н.А. Кучерявенко сош 5	Задания 33 ЕГЭ
20.	Задачи на неполное разложение.		19.04	И.В. Михайлова сош 11	Задания 33 ЕГЭ
21.	Задачи на атомистику.		26.04	И.В. Михайлова сош 11	Задания 33 ЕГЭ
22.	Задачи на металлическую пластинку.		03.05	И.В. Михайлова сош 11	Задания 33 ЕГЭ
23.	Задачи на электролиз.		10.05	И.В. Михайлова сош 11	Задания 33 ЕГЭ
24.	Установление молекулярной и структурной формулы органического вещества. Установление молекулярной и структурной формулы органического вещества. По продуктам сгорания Расчёты.		17.05	Королёва И.Н. Сош 10 Чуприна Е.В. сош 6	Задания 34 ЕГЭ

Ведущий специалист
МКУ «РИМК при УО»



Л.А. Черепанова